

(12)特許協力条約に基づいて公開された国際出願

(19) 世界知的所有権機関  
国際事務局



(43) 国際公開日  
2005年10月6日 (06.10.2005)

PCT

(10) 国際公開番号  
WO 2005/092937 A1

(51) 国際特許分類<sup>7</sup>: C08F 20/24, 20/38, 20/54, C07C  
231/02, 233/13, 323/12, C09K 3/18

市西一津屋1番1号 ダイキン工業株式会社淀川製作所内 Osaka (JP).

(21) 国際出願番号: PCT/JP2005/005494

(74) 代理人: 河宮治, 外 (KAWAMIYA, Osamu et al.); 〒5400001 大阪府大阪市中央区城見1丁目3番7号  
I M Pビル青山特許事務所 Osaka (JP).

(22) 国際出願日: 2005年3月25日 (25.03.2005)

(25) 国際出願の言語: 日本語

(81) 指定国 (表示のない限り、全ての種類の国内保護が可能): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NA, NI, NO, NZ, OM, PG, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SM, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.

(26) 国際公開の言語: 日本語

(30) 優先権データ:  
特願2004-090928 2004年3月26日 (26.03.2004) JP

(84) 指定国 (表示のない限り、全ての種類の広域保護が可能): ARIPO (BW, GH, GM, KE, LS, MW, MZ, NA, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), ユーラシア (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), ヨーロッパ (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IS, IT, LT, LU, MC, NL, PL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

(71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について): ダイキン工業株式会社 (DAIKIN INDUSTRIES, LTD.) [JP/JP]; 〒5308323 大阪府大阪市北区中崎西2丁目4番1号 梅田センタービル Osaka (JP).

添付公開書類:  
— 国際調査報告書

(72) 発明者; および  
(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 山本 育男 (YAMAMOTO, Ikuo) [JP/JP]; 〒5668585 大阪府摂津市西一津屋1番1号 ダイキン工業株式会社淀川製作所内 Osaka (JP). 大平 豊 (OHIRA, Yutaka) [JP/JP]; 〒5668585 大阪府摂津市西一津屋1番1号 ダイキン工業株式会社淀川製作所内 Osaka (JP). 船越 義郎 (FUNAKOSHI, Yoshiro) [JP/JP]; 〒5668585 大阪府摂津市西一津屋1番1号 ダイキン工業株式会社淀川製作所内 Osaka (JP). 南 晋一 (MINAMI, Shinichi) [JP/JP]; 〒5668585 大阪府摂津市西一津屋1番1号 ダイキン工業株式会社淀川製作所内 Osaka (JP). 富澤 銀次郎 (TOMIZAWA, Ginjiro) [JP/JP]; 〒5668585 大阪府摂津

2文字コード及び他の略語については、定期発行される各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語のガイダンスノート」を参照。

A1

(54) Title: FLUORINE-CONTAINING MONOMER, FLUORINE-CONTAINING POLYMER AND SURFACE TREATING AGENT

(54) 発明の名称: 含フッ素単量体、含フッ素重合体および表面処理剤

(57) Abstract: Disclosed is a fluorine-containing polymer having: (A) a repeating unit derived from a fluorine-containing monomer which is represented by the following formula:  $\text{CH}_2=\text{C}(-\text{X})\cdot\text{C}(=\text{O})\text{-Y}-[-(\text{CH}_2)_m\text{-Z}]_p\text{-}(\text{CH}_2)_n\text{-Rf}$  (I); (B) a repeating unit derived from a monomer containing no fluorine atom; and if necessary, (C) a repeating unit derived from a crosslinkable monomer. This fluorine-containing polymer has excellent water repellency, oil repellency and antifouling property.

WO 2005/092937

(57) 要約: (A) 式:  $\text{CH}_2=\text{C}(-\text{X})\cdot\text{C}(=\text{O})\text{-Y}-[-(\text{CH}_2)_m\text{-Z}]_p\text{-}(\text{CH}_2)_n\text{-Rf}$  (I) で示される含フッ素単量体から誘導された繰り返し単位、(B) フッ素原子を含まない単量体から誘導された繰り返し単位、および (C) 必要により存在する、架橋性単量体から誘導された繰り返し単位を有して成る含フッ素重合体は、優れた撥水性、撥油性、防汚性を有する。

## 明 細 書

## 含フッ素単量体、含フッ素重合体および表面処理剤

## 技術分野

[0001] 本発明は、繊維製品や石材、フィルター(例えば、静電フィルター)、防塵マスク、燃料電池の部品に、優れた撥水性、撥油性、防汚性を付与する重合体及びその処理に関する。

## 背景技術

[0002] 従来、種々の含フッ素化合物が提案されている。含フッ素化合物には、耐熱性、耐酸化性、耐候性などの特性に優れているという利点がある。含フッ素化合物の自由エネルギーが低い、すなわち、付着し難いという特性を利用して、含フッ素化合物は、例えば、撥水撥油剤および防汚剤として使用されている。

[0003] 撥水撥油剤として使用できる含フッ素化合物として、フルオロアルキル基を有する(メタ)アクリレートエステルを構成モノマーとする含フッ素重合体が挙げられる。アクリル酸基とフルオロアルキル基との間に有機基をスペーサーとして配置した(メタ)アクリレートエステルを含フッ素重合体において用いることが提案されている。スペーサーを有するそのような含フッ素重合体は、例えば、米国特許第3655732号、米国特許第3773826号、米国特許第3916053号および米国特許第5439998号に開示されている。しかし、これらの含フッ素重合体は、充分な撥水撥油性を与えるものではなかった。

[0004] 最近の研究結果(EPAレポート"PRELIMINARY RISK ASSESSMENT OF THE DEVELOPMENTAL TOXICITY ASSOCIATED WITH EXPOSURE TO PERFLUOROOCTANOIC ACID AND ITS SALTS" (<http://www.epa.gov/opptintr/pfoa/pfoara.pdf>))などから、PFOA(perfluorooctanoic acid)に対する環境への負荷の懸念が明らかとなってきており、2003年4月14日EPA(米国環境保護庁)がPFOAに対する科学的調査を強化すると発表した。

一方、Federal Register(FR Vol.68, No.73/April 16, 2003[FRL-2303-8]) (<http://www.epa.gov/opptintr/pfoa/pfoafr.pdf>) や

EPA Environmental News FOR RELEASE: MONDAY APRIL 14, 2003

EPA INTENSIFIES SCIENTIFIC INVESTIGATION OF A CHEMICAL

PROCESSING AID (<http://www.epa.gov/opptintr/pfoa/pfoaprs.pdf>) や

EPA OPPT FACT SHEET April 14, 2003

(<http://www.epa.gov/opptintr/pfoa/pfoafacts.pdf>) は、「テロマー」が分解または代謝によりPFOAを生成する可能性があると公表している。また、「テロマー」が、泡消火剤; ケア製品と洗浄製品; カーペット、テキスタイル、紙、皮革に設けられている撥水撥油被覆および防汚加工被覆を含めた多くの製品に使用されていることをも公表している。

## 発明の開示

### 発明が解決しようとする課題

[0005] 本発明の目的は、優れた撥水性および撥油性を有する撥水撥油剤を提供することにある。

本発明の別の目的は、そのような撥水撥油剤の構成成分となる含フッ素重合体、および該含フッ素重合体を形成する含フッ素単量体として使用できる含フッ素化合物を提供することにある。

### 課題を解決するための手段

[0006] 本発明は、式:



[式中、Xは、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子、 $\text{CFX}^1\text{X}^2$ 基(但し、 $\text{X}^1$ および $\text{X}^2$ は、水素原子、フッ素原子または塩素原子である。)、シアノ基、炭素数1~20の直鎖状または分岐状のフルオロアルキル基、置換または非置換のベンジル基、置換または非置換のフェニル基であり;

Yは、-O-または-NH-であり;

Zは、-S-または- $\text{SO}_2$ -であり;

Rfは、炭素数1~21のフルオロアルキル基であり;

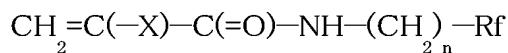
mは1~10、nは0~10、pは0または1である。]

で示される含フッ素化合物を提供する。

本発明は、(A)請求項1に記載の含フッ素化合物(a)から誘導された繰り返し単位を有して成る含フッ素重合体を提供する。

本発明は、含フッ素重合体および液体媒体(水および/または有機溶媒)を含んでなる表面処理剤をも提供する。

さらに、本発明は、式:



[式中、Xは、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子、 $\text{CFX}^1\text{X}^2$ 基(但し、 $\text{X}^1$ および $\text{X}^2$ は、水素原子、フッ素原子または塩素原子である。)、シアノ基、炭素数1～20の直鎖状または分岐状のフルオロアルキル基、置換または非置換のベンジル基、置換または非置換のフェニル基であり；

Rfは、炭素数1～21のフルオロアルキル基であり；

nは0～10である。]

で示される含フッ素化合物の製造方法であって、

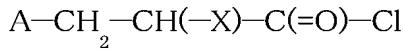
式:



[式中、Rfは上記と同意義、nは0～10である。]

で示されるアミン化合物を、

式:



[式中、Aは、ハロゲン原子(特に、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子)であり；Xは、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子、 $\text{CFX}^1\text{X}^2$ 基(但し、 $\text{X}^1$ および $\text{X}^2$ は、水素原子、フッ素原子または塩素原子である。)、シアノ基、炭素数1～20の直鎖状または分岐状のフルオロアルキル基、置換または非置換のベンジル基、置換または非置換のフェニル基である。]

で示される酸クロライド化合物と、塩基の存在下で反応させることからなる製造方法を提供する。

## 発明の効果

[0007] 本発明によれば、撥水性、撥油性、および防汚性に優れた表面処理剤が得られる

。

## 発明を実施するための最良の形態

[0008] 本発明の含フッ素重合体は、(A)前記含フッ素化合物(a)(すなわち、含フッ素単量体(a))から誘導された繰り返し単位を有して成る。

本発明の含フッ素重合体は、ホモポリマーまたはコポリマーである。

含フッ素重合体がコポリマーである場合に、含フッ素重合体は、繰り返し単位(A)に加えて、

(B)フッ素原子を含まない単量体から誘導された繰り返し単位、および

(C)必要により存在する、架橋性単量体から誘導された繰り返し単位を有してよい。

[0009] 本発明において、繰り返し単位(A)は、式(I)の含フッ素化合物(a)によって構成される。

[0010] 上記式(I)において、Rf基が、パーフルオロアルキル基であることが好ましい。Rf基の炭素数は、1～6、例えば1～4であってよい。Rf基の例は、 $-\text{CF}_3$ 、 $-\text{CF}_2\text{CF}_3$ 、 $-\text{C}(\text{CF}_3)_2$ 、 $-\text{CF}_2\text{CF}_2\text{CF}_2\text{CF}_3$ 、 $-\text{CF}_2\text{CF}(\text{CF}_3)_2$ 、 $-\text{C}(\text{CF}_3)_3$ 、 $-(\text{CF}_2)_4\text{CF}_3$ 、 $-(\text{CF}_2)_2\text{CF}(\text{CF}_3)_2$ 、 $-\text{CF}_2\text{C}(\text{CF}_3)_3$ 、 $-\text{CF}(\text{CF}_3)_2\text{CF}_2\text{CF}_2\text{CF}_3$ 、 $-(\text{CF}_2)_5\text{CF}_3$ 、 $-(\text{CF}_2)_3\text{CF}(\text{CF}_3)_2$ 、 $-(\text{CF}_2)_4\text{CF}(\text{CF}_3)_2$ 、 $-(\text{CF}_2)_7\text{CF}_3$ 、 $-(\text{CF}_2)_5\text{CF}(\text{CF}_3)_2$ 、 $-(\text{CF}_2)_6\text{CF}(\text{CF}_3)_2$ 、 $-(\text{CF}_2)_9\text{CF}_3$ 等である。

mは例えば2～10であり、nは例えば1～10であってよい。

pは、Yが-O-である場合に、1であり、Yが-NH-である場合に、0であることが好ましい。

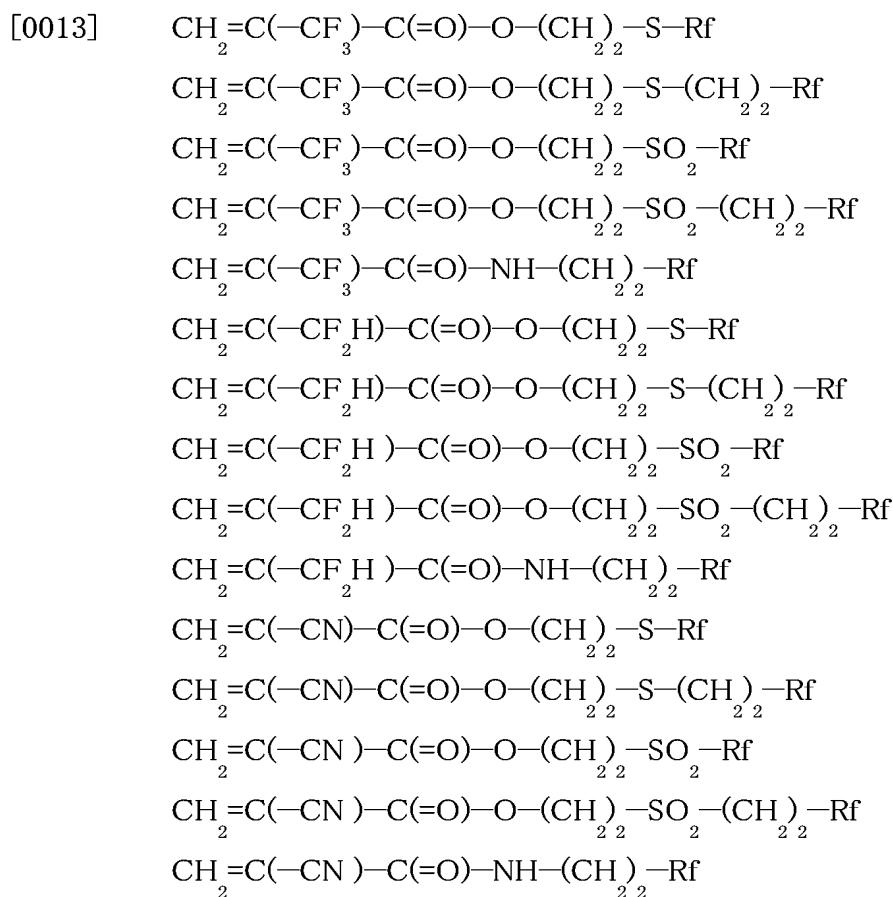
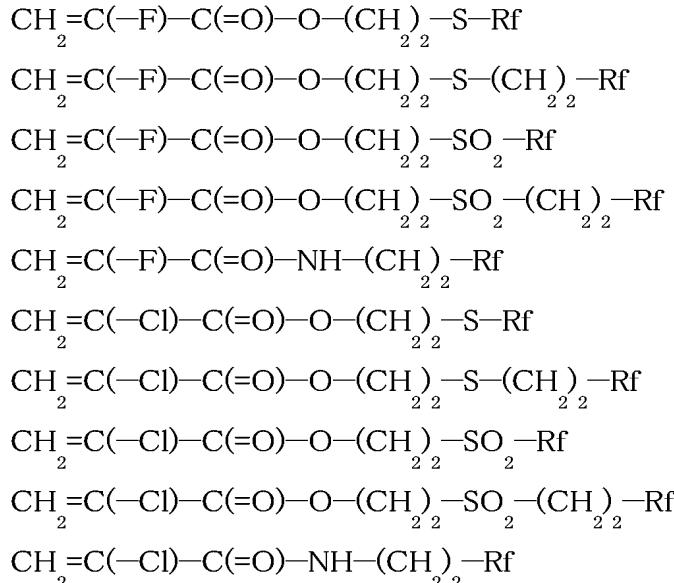
含フッ素化合物(a)としては、次のものが挙げられる。

[0011]  $\text{CH}_2=\text{C}(-\text{X})-\text{C}(=\text{O})-\text{O}-(\text{CH}_2)_m-\text{S}-(\text{CH}_2)_n-\text{Rf}$   
 $\text{CH}_2=\text{C}(-\text{X})-\text{C}(=\text{O})-\text{O}-(\text{CH}_2)_m-\text{SO}_2-(\text{CH}_2)_n-\text{Rf}$   
 $\text{CH}_2=\text{C}(-\text{X})-\text{C}(=\text{O})-\text{NH}-(\text{CH}_2)_n-\text{Rf}$

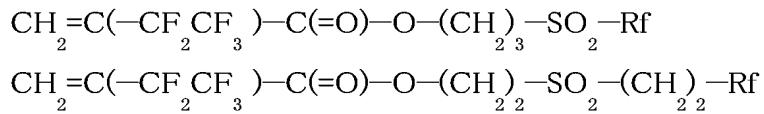
[上記式中、Xは、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子、 $\text{CFX}^1\text{X}^2$ 基(但し、 $\text{X}^1$ および $\text{X}^2$ は、水素原子、フッ素原子または塩素原子である。)、シアノ基、炭素数1～20の直鎖状または分岐状のフルオロアルキル基、置換または非置換のベンジル基、置換または非置換のフェニル基であり；

Rfは、炭素数1～21、特に1～6のフルオロアルキル基であり；  
mは1～10、nは0～10である。】

[0012] 含フッ素化合物(a)の具体例としては、次のものが挙げられる。







[上記式中、Rfは、炭素数1～21、特に1～6のフルオロアルキル基である。]

[0017] 含フッ素化合物(a)は、例えば、次のようにして製造できる。

Yが-O-(酸素原子)である場合

Rf基の片末端がヨウ素で置換されているパーフルオロアルキルアイオダイドとメルカプトエタノールを、溶媒(例えば、水/DMF)中で、例えば30～90°Cで0.5～30時間反応させることによりパーフルオロアルキルチオエタノールを得る。このアルコールとジクロロプロピオニ酸とを触媒(例えば、パラトルエンスルホン酸)の存在下で、溶媒(例えば、シクロヘキサン)中で例えば30～70°Cで0.5～30時間反応させることによりジクロロプロピオネートを得る。次に、溶媒(例えば、クロロホルム)中、トリエチルアミン存在下で脱塩化水素反応を行いパーフルオロアルキルチオエチル(2-クロロ)アクリレートを得る。

[0018] Yが-NH-である場合

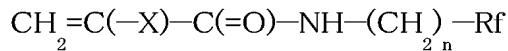
反応容器にトリデシルメチルアンモニウムクロリド、Rf基の片末端がヨウ素で置換されているパーフルオロアルキルエチルアイオダイド、およびアジ化ナトリウムの水溶液を(例えば、室温で)加え、加熱下(例えば、50～95°C、特に90°C)で1～50時間(例えば20時間)加熱攪拌して、反応させる。反応終了後、GC(ガスクロマトグラフィー)にて原料のヨウ素化合物の消失を確認後、反応液を室温(23°C)まで冷却し、下層の有機層を分離後、水層をジイソプロピルエーテルで抽出し次の反応にそのまま用いる。

オートクレーブに、上記反応抽出液及び触媒(例えば、10%パラジウム/炭素)を加え、その中に水素ガスを(例えば、2～15Kg/cm<sup>2</sup>、特に8Kg/cm<sup>2</sup>の圧力で)加え、例えば10～30(特に室温(23°C))で1～30時間(例えば15時間)攪拌する。GCチェックにより原料消失確認し、有機層をセライトろ過後、次の反応にそのまま用いる。

フラスコに、上記アミノ体のジイソプロピルエーテル溶液に氷冷下でトリエチルアミン、4-t-ブチルカテコールを加えた後、2,3-ジクロロプロピオニ酸クロリドを氷冷下で滴下し、室温(23°C)で0.5～50時間(例えば、12.5時間)攪拌する。生成した固体を

濾別し、濾液を5%クエン酸水溶液で洗浄後、有機層を硫酸マグネシウムで乾燥する。濾過し、濾液を減圧濃縮後、残査をシリカゲルカラムクロマトグラフィーに付し、パーカルオロアルキルエチル(2-クロロ)アクリル酸アミドを得る。

[0019] 式:



[式中、Xは、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子、 $\text{CFX}^1\text{X}^2$ 基(但し、 $\text{X}^1$ および $\text{X}^2$ は、水素原子、フッ素原子または塩素原子である。)、シアノ基、炭素数1～20の直鎖状または分岐状のフルオロアルキル基、置換または非置換のベンジル基、置換または非置換のフェニル基であり；

$\text{Rf}$ は、炭素数1～21のフルオロアルキル基であり；  
 $n$ は1～10である。]

で示される含フッ素化合物は、

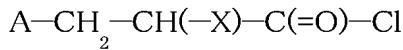
式:



[式中、 $\text{Rf}$ は上記と同意義、 $n$ は1～10である。]

で示されるアミノ化合物を、

式:



[式中、Aは、ハロゲン原子(特に、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子)であり；  
Xは、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子、 $\text{CFX}^1\text{X}^2$ 基(但し、 $\text{X}^1$ および $\text{X}^2$ は、水素原子、フッ素原子または塩素原子である。)、シアノ基、炭素数1～20の直鎖状または分岐状のフルオロアルキル基、置換または非置換のベンジル基、置換または非置換のフェニル基である。]

で示される酸クロライド化合物と、塩基(例えば、有機塩基または無機塩基)の存在下で、溶媒存在下または無溶媒で反応させることによって製造できる。この反応によれば、アミド化と脱ハロゲン化水素(例えば脱塩化水素)を、一工程で行うことができるという利点がある。

[0020] 酸ハライド化合物の量は、アミノ化合物1モルに対して、1～5モルであつてよい。

有機塩基の例は、トリメチルアミン、トリエチルアミン、トリプロピルアミン、トリブチルアミン等が可能である。無機塩基の例は炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸カルシウム等が可能である。

塩基の量は、アミノ化合物1モルに対して、1モル～10モルであってよい。

溶媒の例としては、塩化メチレン、ジクロロエタン、アセトン、トルエン、ヘキサン、シクロヘキサン、クロロベンゼン、酢酸エチル、ジイソプロピルエーテル、ジメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシド等が挙げられる。

反応温度は、0°C～100°Cであってよく、反応時間は、0.1～100時間であってよい。

[0021] 繰り返し単位(B)は、フッ素原子を含まない单量体(b)によって誘導される。单量体(b)は、フッ素を含有せず、炭素-炭素二重結合を有する单量体であることが好ましい。单量体(b)は、フッ素を含有しないビニル性单量体であることが好ましい。フッ素原子を含まない单量体(b)は、一般に、1つの炭素-炭素二重結合を有する化合物である。フッ素原子を含まない单量体(b)として好ましい单量体としては、例えば、エチレン、酢酸ビニル、ハロゲン化ビニル(例えば、塩化ビニル)、ハロゲン化ビニリデン(例えば、塩化ビニリデン)、アクリロニトリル、スチレン、ポリエチレンジリコール(メタ)アクリレート、ポリプロピレンジリコール(メタ)アクリレート、メキシポリエチレンジリコール(メタ)アクリレート、メキシポリプロピレンジリコール(メタ)アクリレート、ビニルアルキルエーテル、イソプレンなどが例示されるが、これらに限定されるものではない。

[0022] フッ素原子を含まない单量体(b)は、アルキル基を含有する(メタ)アクリル酸エステルであってよい。アルキル基の炭素数は、1～30、例えば、6～30、例示すれば、10～30であってよい。例えば、フッ素原子を含まない单量体(b)は一般式:



[式中、A<sup>1</sup>は水素原子またはメチル基、A<sup>2</sup>はC<sub>n</sub>H<sub>2n+1</sub>(n=1～30)で示されるアルキル基である。]

で示されるアクリレート類であってよい。

[0023] 繰り返し単位(C)は、架橋性单量体(c)によって誘導される。架橋性单量体(c)は、少なくとも2つの反応性基および/または炭素-炭素二重結合を有し、フッ素を含有しない化合物であってよい。架橋性单量体(c)は、少なくとも2つの炭素-炭素二重

結合を有する化合物、あるいは少なくとも1つの炭素-炭素二重結合および少なくとも1つの反応性基を有する化合物であってよい。反応性基の例は、ヒドロキシル基、エポキシ基、クロロメチル基、ブロックドイソシアネート、アミノ基、カルボキシル基、などである。

[0024] 架橋性单量体(c)としては、例えば、ジアセトンアクリルアミド、(メタ)アクリルアミド、N-メチロールアクリルアミド、ヒドロキシメチル(メタ)アクリレート、ヒドロキシエチル(メタ)アクリレート、3-クロロ-2-ヒドロキシプロピル(メタ)アクリレート、N,N-ジメチルアミノエチル(メタ)アクリレート、N,N-ジエチルアミノエチル(メタ)アクリレート、ブタジエン、クロロブレン、グリシジル(メタ)アクリレートなどが例示されるが、これらに限定されるものでない。

[0025] 单量体(b)および/または单量体(c)を共重合させることにより、撥水撥油性や防汚性およびこれらの性能の耐クリーニング性、耐洗濯性、溶剤への溶解性、硬さ、感触などの種々の性質を必要に応じて改善することができる。

[0026] 含フッ素重合体において、含フッ素化合物(a)100重量部に対して、フッ素原子を含まない单量体(b)の量が、0~500重量部、例えば0.1~100重量部、特に0.1~50重量部であり、架橋性单量体(c)の量が、0~50重量部、例えば0~20重量部、特に0.1~15重量部であってよい。

含フッ素重合体の重量平均分子量は、例えば2000~5000000、特に3000~500000、特別に10000~1000000であってよい。含フッ素重合体の重量平均分子量は、GPC(ゲルパーミエーションクロマトグラフィー)により求めたものである(ポリスチレン換算)。

[0027] 含フッ素重合体は、例えば、以下のようにして製造することができる。

溶液重合では、重合開始剤の存在下で、单量体を有機溶剤に溶解させ、窒素置換後、30~120°Cの範囲で1~10時間、加熱攪拌する方法が採用される。重合開始剤としては、例えばアゾビスイソブチロニトリル、ベンゾイルパーオキシド、ジ-t-ブチルパーオキシド、ラウリルパーオキシド、クメンヒドロパーオキシド、t-ブチルパーオキシピバレート、ジイソプロピルパーオキシジカーボネートなどが挙げられる。重合開

始剤は単量体100重量部に対して、0.01～20重量部、例えば0.01～10重量部の範囲で用いられる。

[0028] 有機溶剤としては、単量体に不活性でこれらを溶解するものであり、例えば、アセトン、クロロホルム、HCHC225、イソプロピルアルコール、ペンタン、ヘキサン、ヘプタン、オクタン、シクロヘキサン、ベンゼン、トルエン、キレン、石油エーテル、テトラヒドロフラン、1,4-ジオキサン、メチルエチルケトン、メチルイソブチルケトン、酢酸エチル、酢酸ブチル、1,1,2,2-テトラクロロエタン、1,1,1-トリクロロエタン、トリクロロエチレン、パークロロエチレン、テトラクロロジフルオロエタン、トリクロロトリフルオロエタンなどが挙げられる。有機溶剤は単量体の合計100重量部に対して、50～2000重量部、例えば、50～1000重量部の範囲で用いられる。

[0029] 乳化重合では、重合開始剤および乳化剤の存在下で、単量体を水中に乳化させ、窒素置換後、50～80℃の範囲で1～10時間、攪拌して共重合させる方法が採用される。重合開始剤は、過酸化ベンゾイル、過酸化ラウロイル、t-ブチルパーケンゾエート、1-ヒドロキシシクロヘキシルヒドロ過酸化物、3-カルボキシプロピオニル過酸化物、過酸化アセチル、アゾビスイソブチルアミジン-2塩酸塩、アゾビスイソブチロニトリル、過酸化ナトリウム、過硫酸カリウム、過硫酸アンモニウムなどの水溶性のものやアゾビスイソブチロニトリル、ベンゾイルパーオキシド、ジ-t-ブチルパーオキシド、ラウリルパーオキシド、クメンヒドロパーオキシド、t-ブチルパーオキシピバレート、ジイソプロピルパーオキシジカーボネートなどの油溶性のものが用いられる。重合開始剤は単量体100重量部に対して、0.01～10重量部の範囲で用いられる。

[0030] 放置安定性の優れた共重合体水分散液を得るためには、高圧ホモジナイザーや超音波ホモジナイザーのような強力な破碎エネルギーを付与できる乳化装置を用いて、単量体を水中に微粒子化し、油溶性重合開始剤を用いて重合することが望ましい。また、乳化剤としてはアニオン性、カチオン性あるいはノニオン性の各種乳化剤を用いることができ、単量体100重量部に対して、0.5～20重量部の範囲で用いられる。アニオン性および/またはノニオン性および/またはカチオン性の乳化剤を使用することが好ましい。単量体が完全に相溶しない場合は、これら単量体に充分に相溶させるような相溶化剤、例えば、水溶性有機溶剤や低分子量の単量体を添加する

ことが好ましい。相溶化剤の添加により、乳化性および共重合性を向上させることができるとある。

[0031] 水溶性有機溶剤としては、アセトン、メチルエチルケトン、酢酸エチル、プロピレンジコール、ジプロピレンジコールモノメチルエーテル、ジプロピレンジコール、トリプロピレンジコール、エタノールなどが挙げられ、水100重量部に対して、1～50重量部、例えば10～40重量部の範囲で用いてよい。また、低分子量の単量体としては、メチルメタクリレート、グリジルメタクリレート、2,2,2-トリフルオロエチルメタクリレートなどが挙げられ、単量体の総量100重量部に対して、1～50重量部、例えば10～40重量部の範囲で用いてよい。

[0032] 本発明の表面処理剤は、溶液、エマルジョンまたはエアゾールの形態であることが好ましい。表面処理剤は、含フッ素重合体および媒体(特に、有機溶媒および/または水、例えば液状媒体)を含んでなる。表面処理剤において、含フッ素共重合体の濃度は、例えば、0.01～50重量%であってよい。

[0033] 本発明の表面処理剤は、従来既知の方法により被処理物に適用することができる。通常、該表面処理剤を有機溶剤または水に分散して希釈して、浸漬塗布、スプレー塗布、泡塗布などの既知の方法により、被処理物の表面に付着させ、乾燥する方法が採られる。また、必要ならば、適当な架橋剤と共に適用し、キュアリングを行ってよい。さらに、本発明の表面処理剤に他の表面処理剤(例えば、撥水剤や撥油剤)あるいは、防虫剤、柔軟剤、抗菌剤、難燃剤、帶電防止剤、塗料定着剤、防シワ剤などを添加して併用することも可能である。浸漬塗布の場合、浸漬液における含フッ素重合体の濃度は0.05～10重量%であってよい。スプレー塗布の場合、処理液における含フッ素重合体の濃度は0.1～5重量%であってよい。ステインブロッカーを併用してもよい。ステインブロッカーを使用する場合には、アニオン性またはノニオン性乳化剤を使用することが好ましい。

[0034] 本発明の表面処理剤(例えば、撥水撥油剤)で処理される被処理物としては、繊維製品、石材、フィルター(例えば、静電フィルター)、防塵マスク、燃料電池の部品(例えば、ガス拡散電極およびガス拡散支持体)、ガラス、紙、木、皮革、毛皮、石綿、レンガ、セメント、金属および酸化物、窯業製品、プラスチック、塗面、およびプラスター

などを挙げることができる。纖維製品は、特にカーペットであってよい。纖維製品としては種々の例を挙げることができる。例えば、綿、麻、羊毛、絹などの動植物性天然纖維、ポリアミド、ポリエステル、ポリビニルアルコール、ポリアクリロニトリル、ポリ塩化ビニル、ポリプロピレンなどの合成纖維、レーヨン、アセテートなどの半合成纖維、ガラス纖維、炭素纖維、アスベスト纖維などの無機纖維、あるいはこれらの混合纖維が挙げられる。本発明の表面処理剤は、ナイロン、ポリプロピレンのカーペットに対して好適に使用できる。

[0035] 纖維製品は、纖維、糸、布等の形態のいずれであってよい。本発明の表面処理剤でカーペットを処理する場合に、纖維または糸を表面処理剤で処理した後にカーペットを形成してもよいし、あるいは形成されたカーペットを表面処理剤で処理してもよい。

「処理」とは、処理剤を、浸漬、噴霧、塗布などにより被処理物に適用することを意味する。処理により、処理剤の有効成分である含フッ素重合体が被処理物の内部に浸透するおよび／または被処理物の表面に付着する。

### 実施例

[0036] 本発明の実施例について具体的に説明するが、実施例が本発明を限定するものではない。

試験は、以下のようにして行った。

#### シャワー撥水性試験

シャワー撥水性は、JIS-L-1092のスプレー法による撥水性No.(下記表1参照)をもつて表す。

[0037] [表1]

表 1

撥水性No.	状態
5	表面に付着湿潤のないもの
4	表面にわずかに付着湿潤を示すもの
3	表面に部分的湿潤を示すもの
2	表面に湿潤を示すもの
1	表面全体に湿潤を示すもの

[0038] 撥水性試験

処理済み試験布を温度21°C、湿度65%の恒温恒湿機に4時間以上保管する。試験液(イソプロピルアルコール(IPA)、水、およびその混合液、表2に示す)も温度21°Cで保存したものを使用する。試験は温度21°C、湿度65%の恒温恒湿室で行う。試験液を試験布上に 0.05ml静かに滴下し、30秒間放置後、液滴が試験布上に残っていれば、その試験液をパスしたものとする。撥水性は、パスした試験液のイソプロピルアルコール(IPA)含量(体積%)の最大なものをその点数とし、撥水性不良なものから良好なレベルまでFail、0、1、2、3、4、5、6、7、8、9、及び10の12段階で評価する。

[0039] [表2]

表2 撥水性試験液

点数	イソプロピルアルコール (体積比 %)	水
10	100	0
9	90	10
8	80	20
7	70	30
6	60	40
5	50	50
4	40	60
3	30	70
2	20	80
1	10	90
0	0	100
Fail	イソプロピルアルコール0/水100におよばないもの	

[0040] 撥油性試験

処理済み試験布を温度21°C、湿度65%の恒温恒湿機に4時間以上保管する。試験液(表3に示す)も温度21°Cで保存したものを使用する。試験は温度21°C、湿度65%の恒温恒湿室で行う。試験液を試験布上に 0.05ml静かに滴下し、30秒間放置後、液滴が試験布上に残っていれば、その試験液をパスしたものとする。撥水性は、パスした試験液の最高点数とし、撥水性不良なものから良好なレベルまでFail、1、2、3、4、5、6、7および8の9段階で評価する。

[0041] [表3]

表3 摩油性試験液

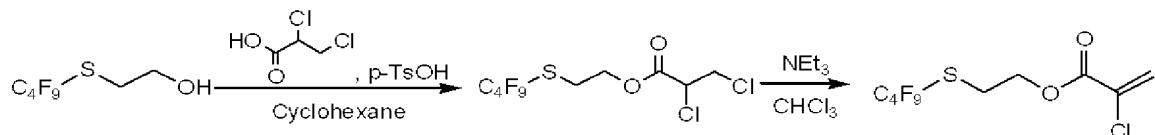
点数	試験液	表面張力 (dyne/cm, 25 °C)
8	n-ヘプタン	20.0
7	n-オクタン	21.8
6	n-デカン	23.5
5	n-ドデカン	25.0
4	n-テトラデカン	26.7
3	n-ヘキサデカン	27.3
2	n-ヘキサデカン35/ヌジョール65の混合液	29.6
1	ヌジョール	31.2
Fail	1におよばないもの	-

[0042] 以下のようにモノマーを合成した。

合成例1(9FSECAモノマー)

2-(ペルフルオロブチルチオ)エチル 2-クロロアクリレートの合成

[化1]



[0043] 1,1,1,2,2,3,3,4,4-ノナフルオロ-4-ヨードブタン138.4g(400mmol)をDMF(400ml)と水(80ml)混合液に溶解し、メルカプトエタノール32.2g(400mmol)を加えた。さらにギ酸ナトリウム27.2g(400mmol)、亜硫酸ナトリウム7水和物100.9g(400mmol)を加え、室温(23°C)にて1晩攪拌した。反応液に水(1L)とイソプロピルエーテル(1L)を加え分液し、水層をさらにイソプロピエーテルで抽出した(500ml×2)。有機層を10%塩酸(500ml)、水(500ml)、飽和食塩水(500ml)で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、濾過、溶媒留去し、2-(ペルフルオロブチルチオ)エタノールを得た。次に2-(ペルフルオロブチルチオ)エタノール50g(158mmol相当)、2,3-ジクロロプロピオニ酸22.5g(157mmol)のシクロヘキサン500ml溶液にp-トルエンスルホン酸1水和物2.5g(13.1mmol)を加え、Dean-Stark法を用いて一晩、脱水縮合反応(浴温90°C)を行った。反応液をセライトろ過後、有機層を水で3回、さらに飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。ろ過、減圧濃縮により、粗製の2-(ペルフルオロブチルチオ)エチル 2,3-ジクロロプロピオネート63.8gを得た。収率96.5%。

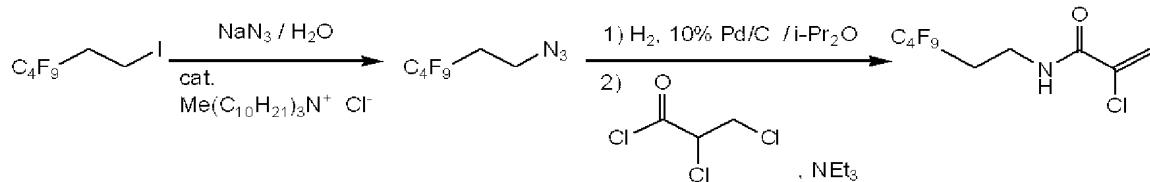
[0044] このジクロロ丙55g(131mmol)を、クロロホルム130g、トリエチルアミン15.8g (157mmol)、4-t-ブチルカテコール(1粒)の溶液へ、0°Cに冷却しながら、滴下した。途中固化したので、クロロホルム10gを加えた。滴下後、室温(23°C)で30分攪拌し、GCで原料の消失を確認した。反応液を水、次いで5%クエン酸水で洗浄、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、濾過、溶媒留去した。残渣の減圧蒸留により102~104°C/6mmHgの留分を集め、2-クロロアクリル酸エステル41.6gを得た。収率82.8%。

[0045]  $^1\text{H}$  NMR(CDCl<sub>3</sub>; 内部標準TMS  $\delta$  ppm): 6.57(d, 1H, J<sub>AB</sub> = 1.6Hz, CH<sub>A</sub> H<sub>B</sub> = C), 6.08 (d, 1H, J<sub>AB</sub> = 1.6Hz, CH<sub>A</sub> H<sub>B</sub> = C), 4.47(t, 2H, J<sub>HH</sub> = 6.6Hz, OCH<sub>2</sub>), 3.27(t, 2H, J<sub>HH</sub> = 6.6Hz, CH<sub>2</sub> S)  
 $^{19}\text{F}$  NMR(CDCl<sub>3</sub>; 内部標準CFCl<sub>3</sub>  $\delta$  ppm): -82.3 (t, 3F, J=9.8Hz, CF<sub>3</sub>), -88.4(m, 2F, CF<sub>2</sub>), -121.8(m, 2F, CF<sub>2</sub>), -126.7(m, 2F, CF<sub>2</sub>).

[0046] 合成例2 (9FECAMモノマー)

2-クロロ-N-(3,3,4,4,5,5,6,6,6-ノナフルオロヘキシル)アクリルアミドの合成

[化2]



[0047] 500mlのフラスコに、トリデシルメチルアンモニウムクロリド2.5g(10mmol)、1,1,1,2,2,3,3,4,4-ノナフルオロ-6-ヨードヘキサン75g(200mmol)およびアジ化ナトリウム26g(400mmol)の水溶液100mlを室温(23°C)で加え、90°Cに加温した油浴を用いて20時間加熱攪拌した。GCにて原料のヨウ素化合物の消失を確認後、反応液を室温(23°C)まで冷却し、下層の有機層を分離後、水層をジイソプロピルエーテル(100ml)で抽出した。合した有機層を次の反応にそのまま用いた。

500mlのオートクレーブに、上記反応抽出液(200mmol相当分)及び10%パラジウム/炭素1.5gを加え、その中に水素ガスを8Kg/cm<sup>2</sup>の圧力で加え、室温(23°C)で15時間攪拌した。GCチェックにより原料消失確認し、有機層をセライトろ過後、次の反応にそのまま用いた。

500mlのフラスコに、上記アミン体のジイソプロピルエーテル300ml溶液(90mmol相当分)に氷冷下でトリエチルアミン31ml(300mmol)、4-t-ブチルカテコール200mgを加えた後、2,3-ジクロロプロピオニ酸クロリド16g(100mmol)を氷冷下で滴下し、室温(23°C)で12.5時間攪拌した。生成した固体を濾別し、濾液を5%クエン酸水溶液(300ml)で洗浄後、有機層を硫酸マグネシウムで乾燥した。濾過し、濾液を減圧濃縮後、残査をシリカゲルカラムクロマトグラフィーに付し、n-ヘキサン:酢酸エチル=10:1で精製し、2-クロロアクリル酸アミド20.0gを得た。収率63.2%。

[0048]  $^1\text{H}$  NMR(CDCl<sub>3</sub>; 内部標準TMS  $\delta$  ppm): 6.9(幅広s, 1H, NHCO), 6.62(d, 1H, J<sub>AB</sub> = 1.4Hz, CH<sub>A</sub> H<sub>B</sub> =C), 5.84(d, 1H, J<sub>AB</sub> = 1.4Hz, CH<sub>A</sub> H<sub>B</sub> =C), 3.70(AB四重線, 2H, J<sub>HH</sub> = 6.6Hz, OCH<sub>2</sub>), 2.42(m, 2H, CH<sub>2</sub>CF<sub>2</sub>)  
 $^{19}\text{F}$  NMR(CDCl<sub>3</sub>; 内部標準CFCl<sub>3</sub>  $\delta$  ppm): -81.5(t, 3F, J=10.2Hz, CF<sub>3</sub>), -114.8(m, 2F, CF<sub>2</sub>), -125.0(m, 2F, CF<sub>2</sub>), -126.5(m, 2F, CF<sub>2</sub>).

[0049] 以下のようにポリマーを合成した。

#### 製造例1

##### 9FSECA ホモポリマー

200mL 4つ口フラスコに合成例1で合成したモノマー(9FSECAモノマー) 10g (0.026mol) と酢酸ブチル27gを仕込んで60分間窒素フローした。内温を60°Cに昇温後、酢酸ブチル3.0gに溶かしたパープルPV 0.44g (0.0025mol) を添加し、19時間反応させた。反応の工程管理はガスクロマトグラフィーで行い、モノマーピーク消失を確認して反応終了とした。重合上がり溶液にメタノールを加えて析出した白色の沈殿物について減圧濾過を行い真空デシケーターで乾燥して白色粉体8.4g (ポリマー収率84%)を得た。ポリマーの同定は元素分析(表4)で行った。

[0050] 製造例2

##### 9FSECA-StA共重合体

200mL 4つ口フラスコに合成例1で合成したモノマー(9FSECAモノマー) 5g (0.013mol)、ステアリルアクリレート(StA) 2.1g(0.0065mol)と酢酸ブチル19.2gを仕込んで60分間窒素フローした。内温を60°Cに昇温後、酢酸ブチル1gに溶かしたパープルPV 0.11g (0.0006mol) を添加し、8時間反応させた。反応の工程管理はガスクロ

マトグラフィーで行い、モノマーピーク消失を確認して反応終了とした。重合上がり溶液にメタノールを加えて析出した白色の沈殿物について減圧濾過を行い真空デシケーターで乾燥して白色粉体6.3g(ポリマー収率90%)を得た。ポリマーの同定は元素分析(表4)で行った。

[0051] 製造例3

9FECAM StA共重合体

200mL 4つ口フラスコに合成例2で合成したモノマー(9FECAMモノマー)5.00g(0.014mol)、ステアリルアクリレート(StA)2.1g(0.0065mol)と酢酸ブチル19.2gを仕込んで60分間窒素フローした。内温を60°Cに昇温後、酢酸ブチル1gに溶かしたペーブチルPV 0.1g(0.0006mol)を添加し、10時間反応させた。反応の工程管理はガスクロマトグラフィーで行い、モノマーピーク消失を確認して反応終了とした。重合上がり溶液にメタノールを加えて析出した白色の沈殿物について減圧濾過を行い真空デシケーターで乾燥して白色粉体6.0g(ポリマー収率85%)を得た。ポリマーの同定は元素分析(表4)で行った。

[0052] 比較製造例1

9FAホモポリマー

200mL 4つ口フラスコに2-(ペーブルオロブチル)エチルアクリレート(9F-Alc/AA)(ダイキン化成品販売(株)製R-1420)15g(0.047mol)とテトラクロロヘキサフルオロブタン121gを仕込んで30分間溶液中の窒素バーピング後、気相中の窒素置換を30分行った。内温を60°Cに昇温後、トリクロロエタン7.86gに溶かしたペーブチルPV 1.61g(0.0092mol)を添加し、5.5時間反応させた。反応の工程管理はガスクロマトグラフィーで行い、モノマーピーク消失を確認して反応終了とした。反応終了後、重合上がり溶液にメタノールを加えると沈殿した白色水あめ状沈殿物が析出した。デカンテーションにより上澄み液を取り除き、沈殿物をエバポレーターにかけて溶媒を除去すると、非常に粘度の高い透明な液状物質9.36g(ポリマー収率82%)が得られた。ポリマーの同定は元素分析(表4)で行った。

[0053] 比較製造例2

9FA StA共重合体

100mL 4つ口フラスコに2-(パーフルオロブチル)エチルアクリレート(9F-Alc/AA) (ダイキン化成品販売(株)製R-1420) 7.00g (0.022mol)、ステアリルアクリレート(StA) 3g(0.093mol)とテトラクロロヘキサフルオロブタン56.47gを仕込んで30分間溶液中の窒素バーピング後、気相中の窒素置換を30分行った。内温を60°Cに昇温後、トリクロロエタン3.67gに溶かしたパープルPV 0.75g (0.0043mol) を添加し、6時間反応させた。反応の工程管理はガスクロマトグラフィーで行い、9F-Alc/AAモノマーとステアリルアクリレートモノマーのピークの消失を確認して反応終了とした。反応終了後、重合上がり溶液にメタノールを加えると白色沈殿物が生成した。デカンテーションにより上澄み液を取り除き、沈殿物をエバポレーターにかけて溶媒を除去すると、非常に粘度の高い白濁した液状物質7.06g (ポリマー収率70.6%) が得られた。ポリマーの同定は元素分析(表4)を行った。

[0054] 実施例1

製造例1で得られたポリマー1.5gをHCFC-225 150gに溶解した。この試験溶液150gにナイロン試験布(510mm×205mm)×1枚を浸漬(約5分間)後、遠心脱水機で脱溶媒(500rpm, 30秒間)を行った。同じ操作をPET試験布(510mm×205mm)×1枚、PET/綿混紡試験布(510mm×205mm)×1枚、綿試験布(510mm×205mm)×1枚について行った。その後夫々の試験布を28°Cで一晩乾燥した。

[0055] 次に、ナイロン試験布、PET試験布、PET/綿試験布、綿試験布を夫々一枚ずつ、ピンテンターで150°C処理(3分間)を行い、その後夫々の試験布を半分に切断し(255mm×205mm)、一方をシャワー撥水試験に使用し、残りを撥水試験、撥油試験に使用した。試験結果を表5に示す。

[0056] 実施例2

製造例2で得られたポリマーを実施例1と同様に、溶媒を酢酸ブチルに変えて処理後、シャワー撥水試験、撥水試験、撥油試験をおこなった。結果を表5に示す。

[0057] 実施例3

製造例3で得られたポリマーを実施例1と同様に、溶媒をメチルイソブチルケトンに変えて処理後、シャワー撥水試験、撥水試験、撥油試験をおこなった。結果を表5に示す。

## [0058] 比較例1

比較製造例1で得られたポリマーを実施例1と同様に処理後、シャワー撥水試験、撥水試験、撥油試験をおこなった。結果を表5に示す。

## [0059] 比較例2

比較製造例2で得られたポリマーを実施例1と同様に処理後、シャワー撥水試験、撥水試験、撥油試験をおこなった。結果を表5に示す。

## [0060] [表4]

表4

元素分析	F		C		H		N		Cl	
	実測値(%)	理論値(%)								
製造例1	43.27	45.12	28.28	28.08	1.68	1.68	0.00	0.00	9.48	9.21
製造例2	29.77	31.19	40.94	42.65	4.13	5.11	0.00	0.00	7.54	6.47
製造例3	45.43	48.56	30.24	30.70	2.08	2.15	3.88	3.98	9.05	10.18
比較製造例1	49.43	53.77	33.11	33.96	2.47	2.20	0.00	0.00	0.00	0.00
比較製造例2	35.91	37.64	48.06	47.11	4.84	5.24	0.00	0.00	0.00	0.00

## [0061] [表5]

表5

試験布	実施例1			実施例2		
	シャワー 撥水性	撥水性	撥油性	シャワー 撥水性	撥水性	撥油性
ナイロン	100	3	3	100	6	4
PET	100	4	3	100	4	3
PET/綿	70	3	3	80	4	4
綿	70	4	3	70	6	2

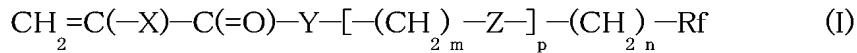
試験布	実施例3		
	シャワー 撥水性	撥水性	撥油性
ナイロン	100	4	3
PET	100	4	3
PET/綿	80	4	3
綿	80	5	3

試験布	比較例1		
	シャワー 撥水性	撥水性	撥油性
ナイロン	50	3	0
PET	70	3	3
PET/綿	0	3	3
綿	0	Fail	3

試験布	比較例2		
	シャワー 撥水性	撥水性	撥油性
ナイロン	70	4	2
PET	50	4	3
PET/綿	50	4	2
綿	0	4	2

## 請求の範囲

[1] 式:



[式中、Xは、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子、 $\text{CFX}^1\text{X}^2$ 基(但し、 $\text{X}^1$ および $\text{X}^2$ は、水素原子、フッ素原子または塩素原子である。)、シアノ基、炭素数1～20の直鎖状または分岐状のフルオロアルキル基、置換または非置換のベンジル基、置換または非置換のフェニル基であり；

Yは、-O-または-NH-であり；

Zは、-S-または- $\text{SO}_2-$ であり；

Rfは、炭素数1～21のフルオロアルキル基であり；

mは1～10、nは0～10、pは0または1である。]

で示される含フッ素化合物。

[2] フルオロアルキル基(Rf基)の炭素数が1～6である請求項1に記載の含フッ素化合物。

[3] フルオロアルキル基(Rf基)の炭素数が1～4である請求項1に記載の含フッ素化合物。

[4] フルオロアルキル基(Rf基)がパーフルオロアルキル基である請求項1に記載の含フッ素化合物。

[5] (A)請求項1に記載の含フッ素化合物(a)から誘導された繰り返し単位を有して成る含フッ素重合体。

[6] 繰り返し単位(A)に加えて、

(B)フッ素原子を含まない单量体(b)から誘導された繰り返し単位、および

(C)必要により存在する、架橋性单量体(c)から誘導された繰り返し単位をも有する請求項5に記載の含フッ素重合体。

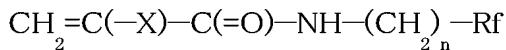
[7] 繰り返し単位(B)を形成するフッ素原子を含まない单量体(b)が、一般式:



[式中、 $\text{A}^1$ は水素原子またはメチル基、 $\text{A}^2$ は炭素数1～30の炭化水素基(特に、 $\text{C}_n\text{H}_{2n+1}$ ( $n=1$ ～30)で示されるアルキル基)である。]

で示されるアクリレートである請求項6に記載の重合体。

- [8] 繰り返し単位(C)を形成する架橋性单量体(c)が、少なくとも2つの反応性基および／または炭素-炭素二重結合を有し、フッ素を含有しない单量体である請求項6に記載の含フッ素重合体。
- [9] 含フッ素重合体において、含フッ素化合物(a)100重量部に対して、フッ素原子を含まない单量体(b)の量が0.1～50重量部であり、架橋性单量体(c)の量が20重量部以下である請求項6に記載の含フッ素重合体。
- [10] 請求項5に記載の含フッ素重合体および水および/または有機溶媒を含んでなる表面処理剤。
- [11] 溶液、エマルジョンまたはエアゾールの形態である請求項10に記載の表面処理剤。
- [12] 請求項10に記載の表面処理剤で被処理物を処理する方法。
- [13] 被処理物が、繊維製品、石材、フィルター(例えば、静電フィルター)、防塵マスク、燃料電池、ガラス、紙、木、皮革、毛皮、石綿、レンガ、セメント、金属および酸化物、窯業製品、プラスチック、塗面またはプラスターである請求項12に記載の方法。
- [14] 請求項10に記載の表面処理剤で処理された繊維製品。
- [15] 請求項10に記載の表面処理剤で処理されたカーペット。
- [16] 式:



[式中、Xは、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子、 $\text{CFX}^1\text{X}^2$ 基(但し、 $\text{X}^1$ および $\text{X}^2$ は、水素原子、フッ素原子または塩素原子である。)、シアノ基、炭素数1～20の直鎖状または分岐状のフルオロアルキル基、置換または非置換のベンジル基、置換または非置換のフェニル基であり；

Rfは、炭素数1～21のフルオロアルキル基であり；

nは0～10である。]

で示される含フッ素化合物の製造方法であって、

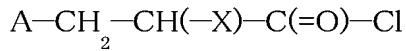
式:



[式中、Rfは上記と同意義；nは0～10である。]

で示されるアミン化合物を、

式：



[式中、Aは、ハロゲン原子(特に、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子)であり；Xは、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子、 $\text{CFX}^1\text{X}^2$ 基(但し、 $\text{X}^1$ および $\text{X}^2$ は、水素原子、フッ素原子または塩素原子である。)、シアノ基、炭素数1～20の直鎖状または分岐状のフルオロアルキル基、置換または非置換のベンジル基、置換または非置換のフェニル基である。]

で示される酸クロライド化合物と、塩基の存在下で反応させることからなる製造方法。

**INTERNATIONAL SEARCH REPORT**

International application No.

PCT/JP2005/005494

**A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER**

Int.Cl<sup>7</sup> C08F20/24, 20/38, 20/54, C07C231/02, 233/13, 323/12, C09K3/18

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

**B. FIELDS SEARCHED**

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

Int.Cl<sup>7</sup> C08F20/24-20/54, C08F120/24-120/54, C08F220/24-220/54,  
C07C231/02, 233/13, 323/12, C09K3/18

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Jitsuyo Shinan Koho	1922-1996	Jitsuyo Shinan Toroku Koho	1996-2005
Kokai Jitsuyo Shinan Koho	1971-2005	Toroku Jitsuyo Shinan Koho	1994-2005

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)

CA (STN), REGISTRY (STN)

**C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT**

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	JP 2003-154307 A (Dainippon Ink And Chemicals, Inc.), 27 May, 2003 (27.05.03), Claims; Par. No. [0027], compound 7 (compounds a10, a12); Par. No. [0029], compound 8 (compound a22); Par. Nos. [0038], [0063] to [0073] (Family: none)	1-5, 10-14
X	JP 2000-298345 A (Toray Industries, Inc.), 24 October, 2000 (24.10.00), Claims; Par. Nos. [0011], [0039] to [0044] (Family: none)	1-5

Further documents are listed in the continuation of Box C.

See patent family annex.

* Special categories of cited documents:	
"A"	document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
"E"	earlier application or patent but published on or after the international filing date
"L"	document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
"O"	document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
"P"	document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed
"T"	later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
"X"	document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone
"Y"	document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art
"&"	document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search  
13 June, 2005 (13.06.05)

Date of mailing of the international search report  
28 June, 2005 (28.06.05)

Name and mailing address of the ISA/  
Japanese Patent Office

Authorized officer

Faxsimile No.

Telephone No.

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2005/005494

## C (Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	JP 3-103409 A (Daikin Industries, Ltd.), 30 April, 1991 (30.04.91), Claims; page 2, lower left column, lines 3 to 7; page 3, lower left column, lines 4 to 13 (Family: none)	1-5
X	JP 1-315471 A (Daikin Industries, Ltd.), 20 December, 1989 (20.12.89), Claims; page 2, lower left column, line 11 to page 5, upper left column, line 18 & EP 333083 A & US 5069941 A	1-5,10-15
X	JP 63-104946 A (Daikin Industries, Ltd.), 10 May, 1988 (10.05.88), Claims (Family: none)	1-5
X	JP 63-99285 A (Daikin Industries, Ltd.), 30 April, 1988 (30.04.88), Claims; page 2, lower left column, line 5 to page 4, upper right column, line 13 & EP 247489 A & JP 63-90588 A & CN 8704448 A & US 5021527 A & US 5021501 A & KR 9511511 B1	1-5,10-15
A	JP 61-176560 A (CIBA-Geigy AG.), 08 August, 1986 (08.08.86), Claims & EP 190993 A & CA 1279653 C	1-15
A	US 2521902 A (Eastman Kodak Co.), 12 September, 1950 (12.09.50), Claims (Family: none)	16

## A. 発明の属する分野の分類(国際特許分類(IPC))

Int.Cl.<sup>7</sup> C08F20/24, 20/38, 20/54, C07C231/02, 233/13, 323/12, C09K3/18

## B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC))

Int.Cl.<sup>7</sup> C08F20/24-20/54, C08F120/24-120/54, C08F220/24-220/54, C07C231/02, 233/13, 323/12, C09K3/18

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

日本国実用新案公報	1922-1996年
日本国公開実用新案公報	1971-2005年
日本国実用新案登録公報	1996-2005年
日本国登録実用新案公報	1994-2005年

## 国際調査で使用した電子データベース(データベースの名称、調査に使用した用語)

CA(STN), REGISTRY(STN)

## C. 関連すると認められる文献

引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
X	JP 2003-154307 A (大日本インキ化学工業株式会社) 2003.05.27, 特許請求の範囲、段落【0027】の【化7】(化合物a10、化合物a12), 【0029】の【化8】(化合物a22), 【0038】、【0063】-【0073】(ファミリーなし)	1-5, 10-14
X	JP 2000-298345 A (東レ株式会社) 2000.10.24, 特許請求の範囲、段落【0011】、【0039】-【0044】(ファミリーなし)	1-5

 C欄の続きにも文献が列挙されている。 パテントファミリーに関する別紙を参照。

## \* 引用文献のカテゴリー

「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの  
 「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日以後に公表されたもの  
 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献(理由を付す)  
 「O」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献  
 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

の日の後に公表された文献  
 「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のために引用するもの  
 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規性又は進歩性がないと考えられるもの  
 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性がないと考えられるもの  
 「&」同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日 13.06.2005	国際調査報告の発送日 28.6.2005
国際調査機関の名称及びあて先 日本国特許庁 (ISA/JP) 郵便番号 100-8915 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号	特許庁審査官(権限のある職員) 佐々木 秀次 電話番号 03-3581-1101 内線 3457 4 J 8930

C (続き) 関連すると認められる文献		関連する請求の範囲の番号
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	
X	JP 3-103409 A (ダイキン工業株式会社) 1991. 04. 30, 特許請求の範囲, 2 頁左下欄 3 ~ 7 行, 3 頁左下欄 4 ~ 13 行 (ファミリーなし)	1-5
X	JP 1-315471 A (ダイキン工業株式会社) 1989. 12. 20, 特許請求の範囲, 2 頁左下欄 11 行 ~ 5 頁左上欄 18 行 & EP 333083 A & US 5069941 A	1-5, 10-15
X	JP 63-104946 A (ダイキン工業株式会社) 1988. 05. 10, 特許請求の範囲 (ファミリーなし)	1-5
X	JP 63-99285 A (ダイキン工業株式会社) 1988. 04. 30, 特許請求の範囲, 2 頁左下欄 5 行 ~ 4 頁右上欄 13 行 & EP 247489 A & JP 63-90588 A & CN 8704448 A & US 5021527 A & US 5021501 A & KR 9511511 B1	1-5, 10-15
A	JP 61-176560 A (チバ・ガ イキュー アー ゲー) 1986. 08. 08, 特許請求の範囲 & EP 190993 A & CA 1279653 C	1-15
A	US 2521902 A (Eastman Kodak Company) 1950. 09. 12, 特許請求の範囲 (ファミリーなし)	16